

2. Загидуллина А.Э., Вакулин И.В., Шепелевич И.С. и др./ Тез. докл. VIII Молодежной научной школы-конференции по органической химии (Казань, 2005). – С. 135.

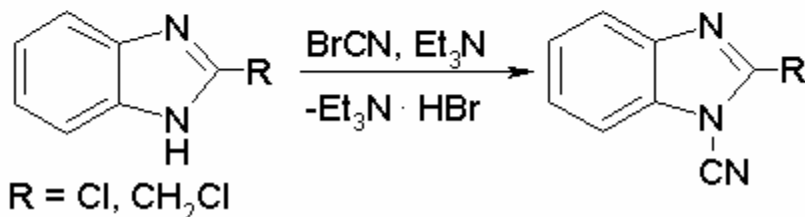
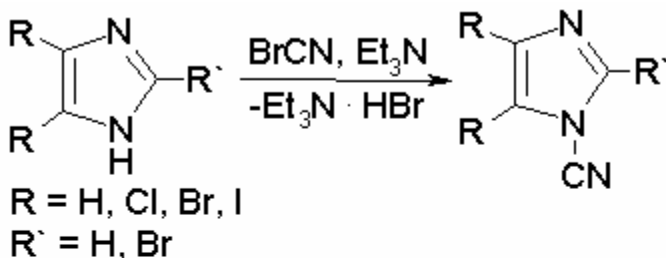
## СИНТЕЗ И ГЕТЕРОЦИКЛИЗАЦИЯ ГАЛОГЕНЗАМЕЩЕННЫХ N-ЦИАНАЗОЛОВ

*Ларкин А. В., Шадричева Н. В., Соколов А. В, Пурыгин П. П.*

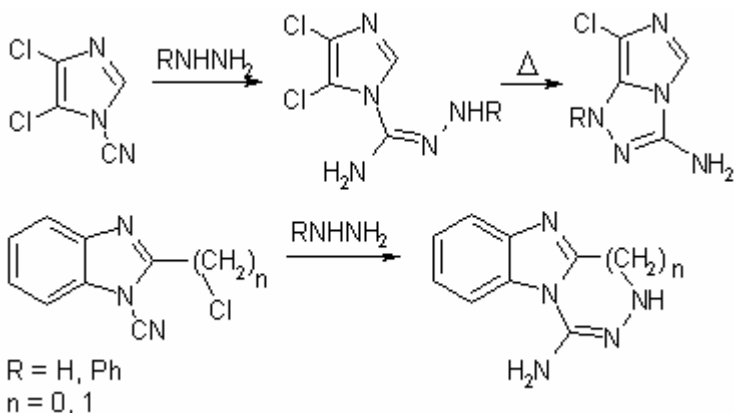
Самарский государственный университет

Продолжая исследования в области синтеза N-цианоазолов нами были синтезированы галогензамещенные N-цианоимидазолы и бензимидазолы, исходя из соответствующих галогеназолов и бромциана в присутствии триэтиламина. Данная методика синтеза позволяет получать N-цианогалогеназолы с выходами 20-70%

Синтезированные N-цианопроизводные представляют удобные промежуточные соединения в синтезе гетероциклических соединений. В связи с этим нами было



проведено взаимодействие вышеуказанных N-цианопроизводных с гидразином и фенилгидразином, приводящее к производным имидазо[1,5-с]триазола. В ряде случаев удается выделить амидразон соответствующего гетероцикла, который при нагревании циклизуется.



Структуры синтезированных соединений подтверждены данными ИК и ЯМР спектроскопии.

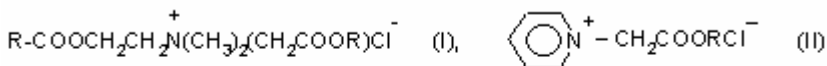
## КОЛЛОИДНО - ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ЧЕТВЕРТИЧНЫХ СОЛЕЙ АММОНИЯ И ПИРИДИНИЯ

*Талахадзе И.У.*

Тверской государственный университет

Четвертичные соли аммония и пиридиния являются типичными представителями катионных поверхностно-активных веществ (КПАВ). Особенности структуры молекул КПАВ определенным образом влияют на их физико-химические свойства.

В настоящей работе на примере двух типов КПАВ – четвертичных солей аммония, содержащих в гидрофобной части молекулы два длинноцепочечных радикала (I), и четвертичных солей пиридиния (II) исследованы коллоидно-химические, смачивающие, пенообразующие свойства в зависимости от величины и строения углеводородного радикала.



где  $R = C_8H_{17}, C_{10}H_{21}, C_{14}H_{29}, C_{16}H_{33}$

В результате проведенных исследований установлено, что соединения I и II обладают высокой поверхностной активностью и проявляют себя в водных растворах как мицеллообразующие поверхностно-активные вещества. В ряду соединений I и II склонность к мицеллообразованию возрастает с увеличением длины углеводородного радикала, поскольку увеличиваются ван-дер-ваальсовы силы взаимодействия гид-